BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND atentschrift

DE 38 37 006 C 3

(5) Int. Cl.⁵: C 22 C 29/08



DEUTSCHES PATENTAMT 21 Aktenzeichen:

2 Anmeldetag:

43) Offenlegungstag:

Veröffentlichungstag der Patenterteilung:

45 Veröffentlichungstag des geänderten Patents:

P 38 37 006.9-24

31. 10. 88

3. 5.90

30. 8.90

18. 11. 93

DE 3837006 C

Patentschrift nach Einspruchsverfahren geändert

(73) Patentinhaber:

Krupp Widia GmbH, 45145 Essen, DE

(74) Vertreter:

Vomberg, F., Dipl.-Phys., Pat.-Anw., 4000 Düsseldorf

(72) Erfinder:

Kolaska, Hans, 4250 Bottrop, DE

Für die Beurteilung der Patentfähigkeit in Betracht gezogene Druckschriften:

DE 35 11 220 C2 DE-PS 7 64 144 DE 35 11 220 A1 US 36 23 849 JP 56-13 695 A

(54) Hartmetall

BEST AVAILABLE COPY





Die Erfindung bezieht sich auf einen gesinterten Hartmetallkörper, dessen Hartstoffphase aus Wolframcarbid und dessen 5 bis 25 Massen-% Bindemetallphase aus 5 bis 15 Massen-% Chrom, Rest Nickel, besteht und der aus pulverförmigen Rohstoffen durch Pressen und Sintern hergestellt ist.

Derartige Hartmetalle sind bereits bekannt, z. B. beschreibt die DE 35 11 220 A1 ein Hartmetall, das neben 10 Massen-% des Wolframcarbids durch Titancarbid, Tander Hartstoffphase 5 bis 25 Gew.-% Bindemetallphase enthält, die aus 5 bis 15 Gew.-% Chrom und Rest Nickel zusammengesetzt ist, und daß das Hartmetall nach dem Sintern während einer Zeit von 20 bis 200 Minuten in einer Edelgasatmosphäre, vorzugsweise einer Argonat- 15 mosphäre, bei einer Temperatur von 1300°C bis 1400°C mosphäre, bei einer Temperatur von 1300°C bis 1400°C und einem Druck von 20 bis 3000 bar behandelt wird.

Durch die US-PS 3 215 510 ist ein Hartmetall bekannt, das aus 10 bis 30 Massen-% einer Chrom-Nickel-Bindelegierung, Rest Wolframcarbid, besteht, wobei das 20 ist. Insbesondere ist es möglich, die gesinterten Körper Gewichtsverhältnis von Chrom zu Bindemetall zwischen 0,015 und 0,15 liegt. Dieses Hartmetall wird aus pulverförmigen Rohstoffen durch Pressen und Sintern

Ferner wird in der DE-Druckschrift von Kieffer und 25 Benesowsky, Hartmetalle, 1965, Seiten 220, 221 und 228, ein aus 90 Massen-% Wolframcarbid, 8 Massen-% Nikkel und 2 Massen-% Chrom bestehendes Hartmetall beschrieben. Diese an sich korrosionsfesten Hartmetalle besitzen nachteiligerweise eine geringe Festigkeit 30 und insbesondere eine sehr geringe Zähigkeit, so daß ihre Verwendungsmöglichkeiten eingeschränkt sind.

Aus der EP 0 028 620 B1 ist ferner eine Sinterhartlegierung bekannt, bei der zum Zweck jeweils guter Festigkeit, Zähigkeitseigenschaften und Korrosions- und 35 le Zusammensetzung ergibt sich aus folgender Tabelle: Oxidationsbeständigkeit 55 bis 95 Vol.-% Hartstoffe mit mindestens 90% WC und gegebenenfalls weiteren Carbiden sowie 5 bis 45 Vol.-%-Einphasenbindemittel mit mindestens 50% Nickel, 2 bis 25% Chrom, 1 bis 15% Molybdän und jeweils maximal 10% Mangan, 5% Alu- 40 minium, 5% Silicium, 10% Kupfer, 30% Kobalt, 20% Eisen und 13% Wolfram besteht.

Schließlich wird in der EP 0 214 679 A1 eine korrosionsfeste Hartmetallegierung vorgeschlagen, die aus 31 bis 84 Gew.-% Wolframcarbid, 15 bis 60 Gew.-% eines 45 zeigten den aus Fig. 1 ersichtlichen spezifischen Masoder mehrerer Carbide der Gruppe Tantalcarbid, Niobcarbid, Zirkoniumcarbid, Titancarbid, Chromcarbid, Molybdäncarbid sowie 1 bis 9 Gew.-% einer Bindelegierung aus Nickel und/oder Kobalt mit 2 bis 40 Gew.-% Chromzusatz besteht. Auch diese Legierung 50 soll gute mechanische Festigkeitseigenschaften und eine hohe Verschleißfestigkeit aufweisen.

In der JP-A-56-136 952 wird eine Hartmetallegierung beschrieben, die WC als Hartstoffphase mit 3 bis 30% Nickel und 0,05 bis 4,5% Chrom anstelle von teurem 55 Kobalt als Binder und 0,5 bis 20% eines oder mehrerer Nitride der Elemente der IVa- und Va-Gruppe des Periodensystems aufweist.

Erfahrungen haben gezeigt, daß die bisher bekannten Legierungen hinsichtlich ihrer Korrosionsbeständigkeit 60 nicht ausreichend sind.

Es ist daher Aufgabe der vorliegenden Erfindung, eine Hartmetallegierung anzugeben, die sowohl eine hohe mechanische Festigkeit als auch eine hohe Verschleißfestigkeit aufweist und dazu eine verbesserte Korrosions- 65 festigkeit besitzt.

Diese Aufgabe wird bei dem eingangs genannten Hartmetallkörper dadurch gelöst, daß das Hartmetall



zusätzlich 0,005 bis 0,3 Massen-% TiN enthält. Die Vorteile dieser Legierung liegen in der verbesserten Korrosionsbeständigkeit und der gleichzeitigen erheblichen Reduktion des Abrasivverschleißes. Die mechanischen Eigenschaften ermöglichen eine unbedenkliche Verwendung der Legierung im Chemieanlagenbau sowie als extremen Verbrennungstemperaturen ausgesetzten Werkstoffen.

Nach einer Weiterbildung der Erfindung sind 1 bis 3 talcarbid und/oder Niobcarbid ersetzt.

Das Hartmetall wird in bekannter Weise nach dem Sintern während einer Zeit von 20 bis 200 Minuten in einer Edelgasatmosphäre, insbesondere einer Argonatund einem Druck von 20 bis 3000 bar behandelt. Hierdurch enthält das Hartmetall eine gute Festigkeit und eine hervorragende Zähigkeit, was auf einen hohen Verdichtungsgrad des Hartmetallgefüges zurückzuführen abzukühlen und dann in einer gesonderten Anlage bei 100 bis 3000 bar zu behandeln oder unmittelbar nach der Sinterung in der Sinteranlage bei 20 bis 100 bar zu behandeln. Dies zeigt, daß die unmittelbare Behandlung nach der Sinterung ein Arbeiten bei niedrigem Druck zuläßt.

In einem speziellen Ausführungsbeispiel sind drei Legierungen, die denselben Behandlungsschritten unterworfen gewesen sind, miteinander verglichen worden. In allen Fällen ging man von einem pulverförmigen Rohstoffgemisch aus mit einer Teilchengröße zwischen 0,5 und 5 µm. Das Pressen und Sintern des Hartmetalls ist nach dem Stand der Technik in bekannter Weise bei ca. 1400°C durchgeführt worden. Die massenprozentua-

Werkstoff 1: 90,5 Massen-% WC, 8,5% Ni, 1% Cr Werkstoff 2: 90,2 Massen-% WC, 8,5% Ni, 1% Cr, 0,3%

Werkstoff 3: 90,2 Massen-% WC, 8,5% Ni, 1% Cr, 0,3% TiN

Die fertig gesinterten und anschließend einer Edelgasatmosphäre unter Druck ausgesetzten Hartmetalle senverlust: Der Abrasivverschleiß der erfindungsgemä-Ben Hartmetalle war dabei deutlich niedriger als der der beiden anderen nach dem Stand der Technik bekannten Werkstoffe 1 und 2.

Die Lösungen waren wie folgt zusammengesetzt: H₂O mit 300 mg Cl⁻/l und 200 mg SO₄⁻/l als Natriumsalze mit Essigsäure auf pH=4 eingestellt. Die dabei gemesssenen Stromdichte-Potential-Kurven sind in Fig. 2 abgedruckt. Das Hartmetall mit dem erfindungsgemä-Ben TiN-Zusatz zeigt unter den eingestellten Prüfbedingungen erst bei positiveren Potentialen einen Stromanstieg und ist damit korrosionsunempfindlicher.

Patentansprüche

1. Gesinterter Hartmetallkörper, dessen Hartstoffphase aus Wolframcarbid und dessen 5 bis 25 Massen-% Bindemetallphase aus 5 bis 15 Massen-% Chrom, Rest Nickel, besteht und der aus pulverförmigen Rohstoffen durch Pressen und Sintern hergestellt ist, dadurch gekennzeichnet, daß das Hartmetall zusätzlich 0,005 bis 0,3 Massen-% TiN enthält.

3

2. Hartmetall nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß'1 bis 3 Massen-% des Wolframcarbids durch Titancarbid, Tantalcarbid und/oder Niobcarbid ersetzt sind.

Hierzu 2 Seite(n) Zeichnungen

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

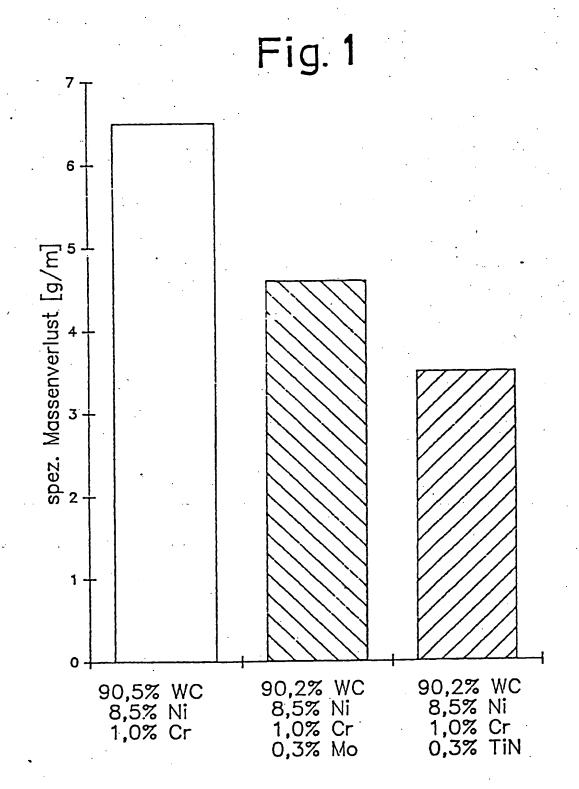
60

E E E E E



Nummer: Int. Cl.5: Veröffentlichungstag: 18. November 1993

C 22 C 29/08



JEST AVAILABLE COPY

Nummer. Int. Cl.⁵:

DE 38 37 006 C3 C 22 C 29/08

Veröffentlichungstag: 18. November 1993

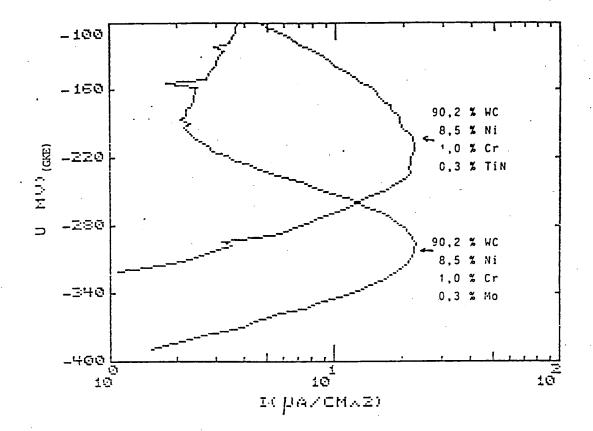


Fig. 2